# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

11-072928

(43)Date of publication of application: 16.03.1999

(51)Int.CI.

GO3F 7/004 G03F 7/039 H01L 21/027

(21)Application number: 10-186952

(71)Applicant: SHIN ETSU CHEM CO LTD

(22)Date of filing:

17.06.1998

(72)Inventor: HATAKEYAMA JUN

TAKEMURA KATSUYA

**NAGURA SHIGEHIRO** 

(30)Priority

Priority number: 09185813

Priority date : 26.06.1997

Priority country: JP

# (54) PATTERN FORMING METHOD

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To accelerate the elimination reaction of acetal and to stably form a pattern.

SOLUTION: In this method, a chemically amplifying positive resist material is applied on a substrate, and if necessary, the resist is prebaked, and then exposed, subjected to post exposure baking, and developed with an alkali soln, to form a positive pattern on the substrate. The positive resist material contains a base resin which has groups unstable with an acid and changes into alkali- soluble when the groups unstable with an acid leave with an acid, an acid producing agent which produces an acid by irradiation of light or radiation, a basic compd., and an org. solvent which dissolves these components. In this method, the post exposure baking is, carried out on a hot plate at 70 to 140° C for 30 to 200 sec in an environment of ≥30% relative humidity at 15 to 30° C.

## **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

THIS PAGE BLANK (USPTO)

## (19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公閉番号

# 特開平11-72928

(43)公開日 平成11年(1999)3月16日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号	ΡΙ
G03F 7/38	511	G03F 7/38 511
7/004	501	7/004 5 0 1
7/039	601	7/039 6 0 1
H01L 21/027		H01L 21/30 502R
		5 6 6
		審査請求 未請求 請求項の数6 FD (全 25 頁)
(21)出願番号	特願平10-186952	(71)出顧人 000002060
		信越化学工業株式会社
(22)出顧日	平成10年(1998) 6月17日	東京都千代田区大手叮二丁目 6 番 1 号
		(72)発明者 畠山 潤
(31)優先権主張番号	特顯平9-185813	新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1
(32)優先日	平 9 (1997) 6 月26日	信越化学工業株式会社合成技術研究所内
(33)優先権主張国	日本(JP)	(72)発明者 竹村 勝也
		新潟県中頸城郡頚城村大字西福島28-1
		信越化学工業株式会社合成技術研究所内
		(72)発明者 名倉 茂広
		新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1
		信越化学工業株式会社合成技術研究所内
		(74)代理人 弁理士 小島 隆司 (外1名)

## (54) 【発明の名称】 パターン形成方法

### (57)【要約】

【解決手段】 基板上に、酸不安定基を有し、酸により この酸不安定基が脱離することによってアルカリ可溶性 を示すべース樹脂と、光又は放射線の照射により酸を発 生する酸発生剤と、塩基性化合物と、これらの成分を溶 解する有機溶剤とを含む化学増幅ポジ型レジスト材料を 塗布し、必要によりプリベークした後、露光し、次いで ポストエクスポジュアーベークし、アルカリ水溶液で現 像して、上記基板上にポジ型パターンを形成する方法に おいて、上記ポストエクスポジュアーベークを15~3 0℃における関係温度が30%以上の環境でホットプレート上、70~140℃で30~200秒間行うように したことを特徴とするパターン形成方法。

【効果】 本発明によれば、アセタールの脱離反応を促進させ、パターンを安定して得ることができる。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 基板上に、酸不安定基を有し、酸により この酸不安定基が脱離することによってアルカリ可溶性 を示すベース樹脂と、光又は放射線の照射により酸を発 生する酸発生剤と、塩基性化合物と、これらの成分を溶 解する有機溶剤とを含む化学増幅ポジ型レジスト材料を 塗布し、必要によりプリベークした後、露光し、次いで ポストエクスポジュアーベークし、アルカリ水溶液で現 像して、上記基板上にポジ型パターンを形成する方法に おいて、上記ポストエクスポジュアーベークを15~3\*10

$$R^{1}$$
 $-C-C-R^{3}$ 
 $R^{2}$ 

(式中 $R^1$ 、 $R^2$ はそれぞれ独立して水素原子又は炭素数  $1\sim18$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示し、 $R^3$ は炭素数  $1\sim18$ のヘテロ原子を有していてもよい 1 価の炭化水素基を示し、 $R^1$ と $R^2$ 、 $R^4$ と $R^3$ は環を形成してもよく、環を形成する場合には $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ はそれぞれ炭素数  $1\sim18$ の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

(C)酸発生剤、(D)塩基性化合物を含有するものである請求項1記載の方法。

$$R^1$$
 $-C-C-R^3$ 
 $R^2$ 

(式中R<sup>1</sup>、R<sup>1</sup>はそれぞれ独立して水素原子又は炭素数 1~18の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を 示し、R<sup>3</sup>は炭素数1~18のヘテロ原子を有していて もよい1価の炭化水素基を示し、R<sup>1</sup>とR<sup>2</sup>、R<sup>1</sup>とR<sup>3</sup>、★

(式中、R<sup>4</sup>、R<sup>3</sup>は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>4</sup>と R<sup>3</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合には R<sup>4</sup>、R<sup>3</sup>は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>6</sup>は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又 は環状のアルキレン基、bは0又は1~10の整数である。Aは、a価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環 式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、

\* 0 ℃における関係湿度が3 0%以上の環境でホットプレート上、70~140℃で30~200秒間行うように

【請求項2】 上記レジスト材料が、(A)有機溶剤、(B)フェノール性水酸基の水素原子の10モル%以上が下記一般式(1)で示される酸不安定基によって置換されている重量平均分子量5,000~100,000のベース樹脂、

したことを特徴とするパターン形成方法。

【化1】

(1)

※【請求項3】 上記レジスト材料が、(A)有機溶剤、 (B)フェノール性水酸基の水素原子の10モル%以上が下記一般式(1)で示される酸不安定基によって置換され、かつ水酸基の水素原子の0モル%を超える割合で下記一般式(2a)又は(2b)で示されるC-O-C 基を有する架橋基により分子内及び/又は分子間で架橋されている重量平均分子量5、000~100、000のベース樹脂、

【化2】

(1)

★ R<sup>1</sup> と R<sup>1</sup> は環を形成してもよく、環を形成する場合には R<sup>1</sup>、R<sup>1</sup>、R<sup>1</sup>はそれぞれ炭素数 1~18の直鎖状又は 30 分岐状のアルキレン基を示す。)

【化3】

(2b)

また、その炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、カルボニル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。 a は2~8、 a'は1~7の整数である。)

(C)酸発生剤、(D)塩基性化合物を含有するものである請求項1又は2記載の方法。

【請求項4】 上記レジスト材料が更に(E)下記一般 50 式(3)で示される繰り返し単位を有する重量平均分子

量が3,000~300,000の高分子化合物を含有 \* (化4) する請求項1、2又は3記載の方法。

$$\begin{array}{c|c}
R^7 \\
CH_2C \\
R^8 \\
CR^9
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R^7 \\
CH_2C \\
R^8 \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R^7 \\
CH_2C \\
R^8 \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R^7 \\
CH_2C \\
R^8 \\
\end{array}$$

10

(式中、R'は水素原子又はメチル基を示し、R'は水素 原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアル キル基を示す。R°は-CR¹R¹OR¹とは異なる酸不安 定基であり、c及びeは0又は正数、dは正数で、c+ d+e=1 cap 0,  $0.5 \le d / (c+d+e) \le 1.$ 0である。)

【請求項5】 上記レジスト材料が更に(F)溶解阻止 剤を含有する請求項1乃至4のいずれか1項記載の方

【請求項6】 塩基性化合物が、第1級、第2級、第3 級の脂肪族アミン類、混成アミン類、芳香族アミン類、 複素環アミン類、カルボキシ基を有する含窒素化合物、 スルホニル基を有する含窒素化合物、ヒドロキシ基を有 する含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒 素化合物、アルコール性含窒素化合物、アミド誘導体、 イミド誘導体から選ばれる1種又は2種以上のものであ る請求項1乃至5のいずれか1項記載の方法。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、微細加工技術に適 した新規なバターン形成方法に関する。

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】LSI の高集積化と高速度化に伴い、パターンルールの微細化 が求められている中、次世代の微細加工技術として遠紫 外線リソグラフィーが有望視されている。遠紫外線リソ グラフィーは、0.3μm以下の加工も可能であり、光 吸収の低いレジスト材料を用いた場合、基板に対して垂 直に近い側壁を有したパターン形成が可能となる。ま た、近年、遠紫外線の光源として高輝度なKFFエキシ マレーザーを利用する技術が注目されており、これを量 40 産技術として用いるためには、光吸収が低く、髙感度な レジスト材料が要望されている。

【0003】とのような観点から、近年開発された酸を 触媒とした化学増幅ポジ型レジスト材料 (特公平2-2 7660号、特開昭63-27829号公報等に記載) は、感度、解像度、ドライエッチング耐性が高く、優れ た特徴を有するもので、遠紫外線リソグラフィーに特に 有望なレジスト材料である。

【0004】しかしながら、化学増幅型レジスト材料の 欠点として、露光からPEB(Post Exposu 50 ール基で置換されたベース樹脂と、光又は放射線の照射

re Bake)までの放置時間が長くなると、パター ン形成した際にラインパターンがT-トップ形状にな る、即ちパターン上部が太くなるという問題 [PED (Post Exposure Delay)と呼 ぶ]、又は塩基性の基板、特に窒化珪素、窒化チタン基 板上での基板付近のパターンが太くなるいわゆる裾引き 現象という問題がある。T-トップ現象は、レジスト膜 表面の溶解性が低下するためと考えられ、基板面での裾 引きは、基板付近で溶解性が低下するためと考えられ る。また、露光からPEBまでの間に酸不安定基の脱離 20 の暗反応が進行して、ラインの残し寸法が小さくなると いう問題も生じている。これらのことは、化学増幅型レ ジスト材料の実用に供する場合の大きな欠点となってい る。この欠点のため、従来の化学増幅ポジ型レジスト材 料は、リソグラフィー工程での寸法制御を難しくし、ド ライエッチングを用いた基板加工に際しても寸法制御を 損ねるという問題がある「参考:W. Hinsber g, et. al., J. Photopolym. Sc i. Technol., 6 (4), 535-546 (1 993), T. Kumada, et. al., J. Ph 30 otopolym. Sci. Technol., 6 (4), 571-574(1993)].

【0005】化学増幅ポジ型レジスト材料において、P EDあるいは基板面の裾引きの問題の原因は、空気中あ るいは基板表面の塩基性化合物が大きく関与していると 考えられている。露光により発生したレジスト膜表面の 酸は空気中の塩基性化合物と反応、失活し、PEBまで の放置時間が長くなればそれだけ失活する酸の量が増加 するため、酸不安定基の分解が起こり難くなる。そのた め、表面に難溶化層が形成され、パターンがTートップ 形状となるものである。

【0006】従って、本発明は、これらの問題点を解決 したパターン形成方法を提供することを目的とする。 [0007]

【課題を解決するための手段及び発明の実施の形態】本 発明者は、上記目的を達成するため鋭意検討を重ねた結 果、酸不安定基を有し、酸によりこの酸不安定基が脱離 することによってアルカリ可溶性を示すベース樹脂、特 にフェノール性水酸基の水素原子の一部が下記一般式 (1) で示される直鎖状、分岐状もしくは環状のアセタ

により酸を発生する酸発生剤と、塩基性化合物を含有す る化学増幅ポジ型レジスト材料を用いてパターン形成す る場合、室温15~30℃における関係湿度が30%以 上の環境でポストエクスポジュアーベーク(PEB)を 行うことが有効であることを知見した。

【0008】即ち、上記の問題を解決するために、脱離 反応の活性化エネルギーが低く、高反応性の酸不安定基 が提案されている。高反応性脱離置換基としては、アセ タール基が知られており、またアセタール基の脱離反応 過程では水分が必要であるといわれている。実際、脱離 10 反応が促進されるPEB中に水分、特に空気中の湿度が 低い場合、パターンが形成されないという問題が生じ た。

【0009】との点を解決するため種々検討を行った結 果、上記化学増幅ポジ型レジスト材料を用いてパターン 形成すること、この場合、室温15~30℃における関 係湿度が30%以上の環境でポストエクスポジュアーベ ークを行うことによってアセタール基の脱離反応を促進 させ、パターンを安定的に得ることができることを見出 し、本発明をなすに至った。

【0010】従って、本発明は、下記パターン形成方法\*

(式中R¹、R¹はそれぞれ独立して水素原子又は炭素数 1~18の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を 示し、R\*は炭素数1~18のヘテロ原子を有していて もよい1価の炭化水素基を示し、R1とR1、R1とR1、 R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>2</sup>はそれぞれ炭素数1~18の直鎖状又は 分岐状のアルキレン基を示す。)

【0013】[III]:上記レジスト材料が、(A) 有機溶剤、(B)フェノール性水酸基の水素原子の10 モル%以上が下記一般式(1)で示される酸不安定基に※

1~18の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を 示し、R'は炭素数1~18のヘテロ原子を有していて もよい1価の炭化水素基を示し、R1とR1、R1とR1、 R'とR'は環を形成してもよく、環を形成する場合には \*を提供する。

[1]:基板上に、酸不安定基を有し、酸によりこの酸 不安定基が脱離することによってアルカリ可溶性を示す ベース樹脂と、光又は放射線の照射により酸を発生する 酸発生剤と、塩基性化合物と、これらの成分を溶解する 有機溶剤とを含む化学増幅ポジ型レジスト材料を塗布 し、必要によりプリベークした後、露光し、次いでポス トエクスポジュアーベークし、アルカリ水溶液で現像し て、上記基板上にポジ型パターンを形成する方法におい て、上記ポストエクスポジュアーベークを15~30℃ における関係湿度が30%以上の環境でホットプレート 上、70~140℃で30~200秒間行うようにした ことを特徴とするパターン形成方法。

【0011】「II]:上記レジスト材料が、(A)有 機溶剤、(B)フェノール性水酸基の水素原子の10モ ル%以上が下記一般式(1)で示される酸不安定基によ って置換されている重量平均分子量5,000~10 0,000のベース樹脂、(C)酸発生剤、(D)塩基 性化合物を含有するものである上記[1]の方法。

[0012]

【化5】

(1)

※よって置換され、かつ水酸基の水素原子の0モル%を超 える割合で下記一般式 (2 a) 又は (2 b) で示される C-O-C基を有する架橋基により分子内及び/又は分 子間で架橋されている重量平均分子量5,000~10  $R^{\prime}$ と $R^{\prime}$ は環を形成してもよく、環を形成する場合には 30 0, 000のベース樹脂、(C)酸発生剤、(D)塩基 性化合物を含有するものである上記[1]又は[11] の方法。

[0014]

[化6]

(1)

(式中 $R^1$ 、 $R^3$ はそれぞれ独立して水素原子又は炭素数 40  $R^1$ 、 $R^3$ 、 $R^3$ はそれぞれ炭素数  $1\sim 1$ 8の直鎖状又は 分岐状のアルキレン基を示す。)

[0015]

【化7】

7
$$R^4$$
 $R^4$ 
 $C = (O - R^6)_5 - O - A [-O - (R^6 - O)_b - C - ]_{a'}$ 
 $R^5$ 
 $R^5$ 
(2 a)

(式中、R<sup>4</sup>、R<sup>3</sup>は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>4</sup>とR<sup>3</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>4</sup>、R<sup>3</sup>は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>6</sup>は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、bは0又は1~10の整数である。Aは、a価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又は~テロ環基を示し、これらの基は~テロ原子を介在していてもよく、また、その炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、カルボニル基又はフッ素原子によ\*

\*って置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NH CO-O-又は-NHCONH-を示す。aは $2\sim8$ 、a は $1\sim7$ の整数である。)

【0016】[IV]:上記レジスト材料が更に(E)下記一般式(3)で示される繰り返し単位を有する重量平均分子量が3,000~300,000の高分子化合物を含有する上記[I]、[III]、[III]の方法。

[0017] [化8]

$$\begin{array}{c|c}
R^7 \\
CH_2C \\
R^8 \\
OR^9
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_2C \\
CH_2C \\
R^8 \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_2C \\
R^8 \\
OH
\end{array}$$

20

(式中、R'は水素原子又はメチル基を示し、R°は水素原子又は炭素数  $1\sim8$  の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。R°は-CR¹R²OR³とは異なる酸不安定基であり、c 及び e は0 又は正数、d は正数で、c+d+e=1 であり、0.  $5 \le d/(c+d+e) \le 1$ . 0 である。)

【0018】 [V]:上記レジスト材料が更に(F)溶解阻止剤を含有する上記[I]乃至[IV]のいずれか1項の方法。

【0019】 [VI]:塩基性化合物が、第1級、第2級、第3級の脂肪族アミン類、混成アミン類、芳香族アミン類、複素環アミン類、カルボキシ基を有する含窒素化合物、スルホニル基を有する含窒素化合物、ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキショニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体から選ばれる1種又は2種以上のものである上記[I]乃至[V]のいずれか1項の方法。

【0020】以下、本発明につき更に詳しく説明する みが湿度コントロールされているが、このコントロール と、本発明のパターン形成方法は、酸不安定基を有し、 エアーをPEB用のホットプレートカップに流れるよう 酸によりこの酸不安定基が脱離することによってアルカ にすればよい。また、プリベークにおいてはカップ周り リ可溶性を示す高分子樹脂(ベース樹脂)と、光又は電 50 の湿度の影響は全くなく、ドライ窒素を流して乾燥させ

子線等の照射により酸を発生する酸発生剤と、塩基性化合物と、必要により配合される酸不安定基を有する溶解阻止剤と、更に通常、これら成分を溶解する有機溶剤とを含む化学増幅ポジ型レジスト材料を用い、これを基板上に塗布し、必要によりブリベークした後、露光し、次いでポストエクスポジュアーベーク(PEB)し、アルカリ水溶液で現像するに当り、上記PEBを室温15~30℃における関係湿度30%以上、好ましくは30~60%、更に好ましくは35~55%の環境で行うもので、これにより安定的なパターン形成を可能としたものである。

0 【0021】とこで、湿度30%以上の環境でPEBを行うためには、クリーンルームが湿度30%以上であれば、PEBを行うホットプレートカップにドライ窒素を流さずにクリーンルームの環境でPEBを行うことが望ましく、更に望ましくは湿度が30%以上に制御されたエアーをホットプレートに吹き込むことにより達成される。現在のコーターデベロッパーは、コーターカップのみが湿度コントロールされているが、このコントロールエアーをPEB用のホットプレートカップに流れるようにすればよい。また、ブリベークにおいてはカップ周りの湿度の影響は全くなく、ドライ窓要を流して乾燥させ

ても何ら問題がない。

【0022】本発明で用いるレジスト材料は、公知の化学増幅ポジ型レジスト材料とし得るが、特に、(A)有機溶剤、(B)ベース樹脂、(C)酸発生剤、(D)塩基性化合物を含有し、更に必要により、(E)上記

(B)成分以外の高分子化合物、(F)溶解阻止剤を含むものを使用する。

【0023】ベース樹脂(B)としては、フェノール性 水酸基の水素原子、特にポリヒドロキシスチレン又はそ の誘導体の水酸基の水素原子の一部が酸不安定基によっ 10 て保護されたものが好ましい。この場合、このベース樹 脂の重量平均分子量は、5,000~100,000と することが好ましく、5,000に満たないと成膜性、\*

(式中 $R^1$ 、 $R^3$ はそれぞれ独立して水素原子又は炭素数  $1\sim18$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示し、 $R^3$ は炭素数  $1\sim18$ のヘテロ原子を有していてもよい 1 価の炭化水素基を示し、 $R^4$ と $R^3$ 、 $R^4$ と $R^3$ 、 $R^4$ と $R^3$ は環を形成してもよく、環を形成する場合には $R^1$ 、 $R^3$ 、 $R^3$ はそれぞれ炭素数  $1\sim18$ の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

【0026】 CCで、炭素数1~18のアルキル基の例としては、メチル基、エチル基、n-プロビル基、イソプロビル基、n-プチル基、イソブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、ヘキシル基、ノニル基、デシル基、ドデシル基、ミリスチル基、ステアリル基、シクロペンチル基、シクロペキシル基な 30 どが挙げられる。

【0027】R³としては、直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、フェニル基、pーメチルフェニル基、pーエチルフェニル基、pーメトキシフェニル基等のアルコキシ置換フェニル基等の非置換又は置換アリール基、ベンジル基、フェネチル基等のアラルキル基等や、これらの基に酸素原子を有する、或いは炭素原子に結合する水素原子が水酸基に置換されたり、2個の水素原子が酸素原子で置換されてカルボニル基を形成する下記式で示されるようなアルキル基等の基を挙げることができる。

[0028]

【化10】

.0

\*解像性に劣る場合があり、100,000を超えると解像性に劣る場合がある。

【0024】上記ベース樹脂の酸不安定基は、下記一般式(1)で示されるアセタール基であることが好ましく、ベース樹脂のフェノール性水酸基の水素原子の10 モル%以上、より好ましくは12モル%以上、更に好ましくは15モル%以上が式(1)の酸不安定基によって置換されていることが好ましい。なお、ベース樹脂のフェノール性水酸基の水素原子の式(1)の酸不安定基による置換割合の上限は80モル%、特に70モル%であることが好ましい。

[0025] [化9]

(1)

-(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>OH

-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>O(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>CH<sub>3</sub>

-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>O(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>OH

-(CH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>OH

[0029] また、 $R^1 \& R^2$ 、 $R^1 \& R^3$ 、 $R^2 \& R^3$ が環 を形成する場合、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ はそれぞれ炭素数  $1\sim 18$ 、好ましくは  $1\sim 8$ 、更に好ましくは  $1\sim 6$ のアルキレン基であり、更に環には炭素数  $1\sim 8$ 、特に  $1\sim 4$ のアルキル基が分岐していてもよい。

【0030】具体的に式(1)の酸不安定基としては、 1-メトキシエチル基、1-エトキシエチル基、1-n 40 ープロポキシエチル基、1-イソプロポキシエチル基、 1-n-ブトキシエチル基、1-イソブトキシエチル 基、1-sec-ブトキシエチル基、1-tert-ブ トキシエチル基、1-tert-ブ トキシエチル基、1-tert-ブ ル本、1-エトキシプロビル基、1-メトキシブロビ ル基、1-エトキシプロビル基、1-メトキシー1-メ チルーエチル基、1-エトキシー1-メチルーエチル基 等の直鎖状もしくは分岐状アセタール基、2-テトラヒ ドロフラニル基、2-テトラヒドロビラニル基等の環状 アセタール基などが挙げられ、好ましくは1-エトキシ エチル基、1-n-ブトキシエチル基、1-エトキシブ

ロビル基が挙げられる。

【0031】上記ベース樹脂としては、特に下記式(3

A)で示されるものが好ましい。

$$\begin{array}{c|c}
R^{7} \\
CH_{2}C \\
R^{8} \\
O \\
R^{1} \\
CC \\
R^{2} \\
CR^{2} \\
CR^{2} \\
CR^{3} \\
CR^{2} \\
CR^{3} \\
CR^{4} \\
CH_{2}C \\
C$$

【0033】式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ は上記と同様の意味を示し、 $R^3$ は水素原子又はメチル基を示し、 $R^3$ は水素原子又は炭素数  $1\sim 8$  の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、 $R^3$ は上記一般式(1)とは異なる酸不安定基である。

【0034】との場合、上記一般式(1)で示される基以外の酸不安定基としては、例えばtertーブトキシカルボニル基、tertーブトキシカルボニルメチル基、tertーアミロキシカルボニルメチル基、1ーエトキシエトキシカルボニルメチル基、2ーテトラヒドロピラニルオキシカルボニルメチル基、2ーテトラヒドロフラニルオキシカルボニルメチル基、2ーテトラヒドロフラニルオキシカルボニルメチル基のほか、炭素数4~20の3級アルキル基、各アルキル基がそれぞれ炭素数1~6のトリアルキルシリル基、炭素数4~20のオキソアルキル基が挙げられる。

【0035】炭素数4~20の3級アルキル基としては、tertーブチル基、1-メチルシクロヘキシル基、2-(2-メチル)アダマンチル基、tert-アミル基等を挙げることができる。

【0036】各アルキル基がそれぞれ炭素数1~6のトリアルキルシリル基としては、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、ジメチルーtertーブチルシリル基等が挙げられる。炭素数4~20のオキソアルキル基としては、3-オキソアルキル基又は下記式で示される基等が挙げられる。

[0037]

【化12】

【0038】また、上記式(3A)において、fは正数、gは0又は正数、hは正数であり、f+g+h=1である。なお、f、g、h全体に対するfの値(式(1)で示される酸不安定基の割合)は上述した通りであり、g、hは、好適には0≦g/(f+g+h)≦0.5、更に好ましくは0≦g/(f+g+h)≦0.4、0.4≦h/(f+g+h)≦0.9、更に好ましくは0.6≦h/(f+g+h)≦0.8である。gの全体に対する割合が0.5を超え、hの全体に対する割合が0.9を超えるか、或いはhの全体に対する割合が0.9を超えるか、或いはhの全体に対する割合が0.4に満たないと、アルカリ溶解速度のコントラストが小さくなり、解像度が悪くなる場合がある。f、g、hはその値を上記範囲内で適宜選定することによりパターンの寸法制御、パターンの形状コントロールを任意に行うことができる。

【0039】更に、ベース樹脂(B)としては、フェノール性水酸基の水素原子、特にポリヒドロキシスチレン30 又はその誘導体のフェノール性水酸基の水素原子が、上述した式(1)の酸不安定基によって上述した割合で保護され、かつ、フェノール性水酸基の水素原子が0モル%を超える割合、好ましくは0.2~30モル%、更に好ましくは3~20モル%が下記一般式(2)で示される酸不安定架橋基によって分子間又は分子内で架橋されたものを使用することができる。なお、その重量平均分子量は5,000~100,000であることが好ましい。

[0040]

40 【化13】

$$R^4$$
 $-C$ 
 $-(O-R^6)_{\overline{b}}$ 
 $R^5$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 
 $R^5$ 
 $R^6$ 

(2b)

(式中、R'、R'は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R'とR'とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR'、R'は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R'は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、bは0又は1~10の整数である。Aは、a価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、また、その炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、カルボニル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは一て〇〇〇、一NHC〇〇〇〇又は一NHCONH-を示す。aは2~8、a'は1~7の整数である。)

【0041】との場合、炭素数1~8のアルキル基としては、メチル基、エチル基、プロビル基、イソプロビル基、nーブチル基、イソプチル基、tertーブチル基、シクロヘキシル基、シクロペンチル基等が挙げられる。R'とR'とが環を形成する場合、環の炭素数は3~17、特に4~8であり、その環の一部に炭素数1~

8、特に1~4のアルキル基が分岐していてもよい。また、炭素数1~10のアルキレン基としては、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、イソプロピレン基、n ーブチレン基、イソブチレン基、シクロペンチレン基等を挙げることができる。

【0042】Aのa価の有機基は、具体的には、炭化水素基として好ましくは炭素数1~50、特に1~40のO、NH、N(CH,)、S、SOz等のヘテロ原子が介在してもよい非置換又は水酸基、カルボキシル基、カルジニル基又はフッ素原子置換のアルキレン基、好ましくは炭素数6~50、特に6~40のアリーレン基、これらアルキレン基とアリーレン基とが結合した基、上記各基の炭素原子に結合した水素原子が脱離したa"価(a"は3~8の整数)の基が挙げられ、更にa価のヘテロ環基、このヘテロ環基と上記炭化水素基とが結合した基などが挙げられる。

[0043] 具体的に例示すると、Aとして下記のものが挙げられる。

[0044]

30 【化14】

$$-CH_2CH_2-$$
 ,  $-(CH_2)_3-$  ,  $-CH-CH_2-$  ,  $-(CH_2)_4-$  ,  $CH_3$ 

$$-CH_2-CH-$$
 ,  $-CHCH_2CH_2-$  ,  $-(CH_2)_5-$  ,  $C_2H_5$   $CH_3$ 

$$-(CH_2)_{6}-$$
 ,  $CH_2 CH_2-$  ,

$$-(CH_2CH_2O)_3-CH_2CH_2-$$
,  $-(CH_2CH_2O)_{5-10}-CH_2-CH_2-$ ,

$$-(CH_2)_4 + (O-(CH_2)_4)_{5 = 10}$$
,

$$-CH_2-CH_2-O-CH_2-CH_2-$$
,  $-CH_2-CH_2-O-CH_2-CH_2-O-CH_2-CH_2-$ ,

[0045]

[0046]

[(化17]

19

【0048】上記ベース樹脂としては、下記式(3B)、(3C)で示されるものが好ましい。

[0049] [化18]

\*【化19】

(3C)

【0051】式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>8</sup>は上 記と同様の意味を示し、Rは式(2a)又は(2b)の 架橋基である。iは正数、jは0又は正数、k、mは正 数であり、i+j+k+m=lである。なお、i、j、 k、mの全体に対するi、mの割合(式(1)で示され る酸不安定基の割合、式(2a)又は(2b)の架橋基 の割合) は上述した通りであり、j、kは、好適には0 **≦j/(i+j+k+m)≦0.5、更に好ましくは0**  $\leq j / (i + j + k + m) \leq 0.4, 0.4 \leq k / (i$ 

+ j + k + m) ≤0.9、更に好ましくは0.6≤k/ (i+j+k+m) ≤0.8である。jの全体に対する 割合が0.5を超え、kの全体に対する割合が0.9を 超えるか、或いはkの全体に対する割合が0.4に満た ないと、アルカリ溶解速度のコントラストが小さくな り、解像度が悪くなる場合がある。i、j、k、mはそ の値を上記範囲内で適宜選定することによりバターンの 寸法制御、バターンの形状コントロールを任意に行うと 50 とができる。

【0052】次に、本発明で使用される(A)成分の有 機溶剤としては、酸発生剤、ベース樹脂、溶解制御剤等 が溶解可能な有機溶媒であれば何れでも良い。このよう な有機溶剤としては、例えばシクロヘキサノン、メチル -2-n-アミルケトン等のケトン類、3-メトキシブ タノール、3-メチル-3-メトキシブタノール、1-メトキシー2-プロパノール、1-エトキシー2-プロ パノール等のアルコール類、プロピレングリコールモノ メチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテ ル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、エチレ 10 様)100部(重量部、以下同様)に対して100~ ングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコー ルジメチルエーテル、ジエチレングリコールジメチルエ ーテル等のエーテル類、プロピレングリコールモノメチ ルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノエチ ルエーテルアセテート、乳酸エチル、ピルビン酸エチ ル、酢酸ブチル、3-メトキシプロピオン酸メチル、3 -エトキシブロピオン酸エチル、酢酸tert-ブチ ル、プロピオン酸tert‐ブチル、プロピレングリコ ールーモノーtert-ブチルエーテルアセテート等の エステル類が挙げられ、これらの1種を単独で又は2種\*20 (R<sup>10</sup>), M'K<sup>-</sup>

(但し、R<sup>10</sup>は炭素数1~12の直鎖状、分岐状又は環 状のアルキル基、炭素数6~12のアリール基又は炭素 数7~12のアラルキル基を表し、M・はヨードニウ ム、スルホニウムを表し、K-は非求核性対向イオンを 表し、nは2又は3である。)

【0056】R10のアルキル基としてはメチル基、エチ ル基、プロピル基、ブチル基、シクロヘキシル基、2-オキソシクロヘキシル基、ノルボルニル基、アダマンチ ル基等が挙げられる。アリール基としてはフェニル基、 p-メトキシフェニル基、m-メトキシフェニル基、o - メトキシフェニル基、エトキシフェニル基、p - t e r t - ブトキシフェニル基、m - t e r t - ブトキシフ ェニル基等のアルコキシフェニル基、2-メチルフェニ ル基、3-メチルフェニル基、4-メチルフェニル基、 エチルフェニル基。4-tert-ブチルフェニル基。※

$$\begin{array}{c|c}
N_2 \\
\parallel \\
R^{11} - SO_2 - C - SO_2 - R^{12}
\end{array}$$

又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル基、炭素 数6~12のアリール基又はハロゲン化アリール基又は 炭素数7~12のアラルキル基を表す。)

【0058】R11、R12のアルキル基としてはメチル 基、エチル基、プロピル基、ブチル基、アミル基、シク ロペンチル基、シクロヘキシル基、ノルボルニル基、ア ダマンチル基等が挙げられる。ハロゲン化アルキル基と してはトリフルオロメチル基、1,1,1-トリフルオ ロエチル基、1、1、1-トリクロロエチル基、ノナフ \*以上を混合して使用することができるが、これらに限定 されるものではない。本発明では、これらの有機溶剤の 中でもレジスト成分中の酸発生剤の溶解性が最も優れて いるジェチレングリコールジメチルエーテルや1 –エト キシ-2-プロパノールの他、安全溶剤であるプロピレ ングリコールモノメチルエーテルアセテート及びその混 合溶剤が好ましく使用される。

【0053】有機溶剤の使用量は、ベース樹脂(上記 (B) 成分と後述する(E) 成分との合計量、以下同 5,000部、特に300~2,000部が好適であ る。

【0054】(C)成分の酸発生剤としては、下記一般 式(4)のオニウム塩、式(5)のジアゾメタン誘導 体、式(6)のグリオキシム誘導体、β-ケトスルホン 誘導体、ジスルホン誘導体、ニトロベンジルスルホネー ト誘導体、スルホン酸エステル誘導体、イミドーイルス ルホネート誘導体等が挙げられる。

[0055]

(4)

※4-ブチルフェニル基、ジメチルフェニル基等のアルキ ルフェニル基が挙げられる。アラルキル基としてはベン ジル基、フェネチル基等が挙げられる。K-の非求核性 対向イオンとしては塩化物イオン、臭化物イオン等のハ ライドイオン、トリフレート、1,1,1-トリフルオ ロエタンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネー 卜等のフルオロアルキルスルホネート、トシレート、ベ ンゼンスルホネート、4-フルオロベンゼンスルホネー 30 ト、1, 2, 3, 4, 5 - ペンタフルオロベンゼンスル ホネート等のアリールスルホネート、メシレート、ブタ ンスルホネート等のアルキルスルホネートが挙げられ る.

[0057] [化20]

(5)

(但し、R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>は炭素数1~12の直鎖状、分岐状 40 ェニル基、p-メトキシフェニル基、m-メトキシフェ ニル基、o-メトキシフェニル基、エトキシフェニル 基、p-tert-ブトキシフェニル基、m-tert ブトキシフェニル基等のアルコキシフェニル基、2 -メチルフェニル基、3-メチルフェニル基、4-メチル フェニル基、エチルフェニル基、4-tert-ブチル フェニル基、4-プチルフェニル基、ジメチルフェニル 基等のアルキルフェニル基が挙げられる。ハロゲン化ア リール基としてはフルオロベンゼン基、クロロベンゼン 基、1、2、3、4、5-ペンタフルオロベンゼン基等 ルオロブチル基等が挙げられる。アリール基としてはフ 50 が挙げられる。アラルキル基としてはベンジル基、フェ \*【化21】

26

ネチル基等が挙げられる。 [0059]

 $R^{14}$   $R^{15}$ (6) $R^{13} - SO_2 - O - N = \dot{C} - \dot{C} = N - O - SO_2 - R^{13}$ 

10

(但し、R<sup>13</sup>、R<sup>14</sup>、R<sup>15</sup>は炭素数1~12の直鎖状、 分岐状又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル 基、炭素数6~12のアリール基又はハロゲン化アリー ル基又は炭素数7~12のアラルキル基を表す。また、 R¹¹、R¹¹は互いに結合して環状構造を形成してもよ く、環状構造を形成する場合、R<sup>11</sup>、R<sup>11</sup>はそれぞれ炭 素数1~6の直鎖伏又は分岐状のアルキレン基を表 す。)

【0060】R<sup>13</sup>、R<sup>14</sup>、R<sup>15</sup>のアルキル基、ハロゲン 化アルキル基、アリール基、ハロゲン化アリール基、ア ラルキル基としては、R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>で説明したものと同様 の基が挙げられる。なお、R14、R15のアルキレン基と してはメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレ ン基、ヘキシレン基等が挙げられる。

【0061】具体的には、例えばトリフルオロメタンス 20 ルホン酸ジフェニルヨードニウム、トリフルオロメタン スルホン酸(p-tert-ブトキシフェニル)フェニ ルヨードニウム、p-トルエンスルホン酸ジフェニルヨ ードニウム、p-トルエンスルホン酸(p-tert-ブトキシフェニル) フェニルヨードニウム、トリフルオ ロメタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフ ルオロメタンスルホン酸 (p-tert-ブトキシフェ ニル) ジフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンス ルホン酸ビス(p-tert-ブトキシフェニル)フェ ニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリ ス (p-tert-ブトキシフェニル) スルホニウム、 p - トルエンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、p - トルエンスルホン酸(p - t e r t - ブトキシフェニ ル) ジフェニルスルホニウム、p-トルエンスルホン酸 ビス (p-tert-ブトキシフェニル) フェニルスル ホニウム、p-トルエンスルホン酸トリス(p-ter t - ブトキシフェニル) スルホニウム、ノナフルオロブ タンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、ブタンスル ホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタン スルホン酸トリメチルスルホニウム、p – トルエンスル ホン酸トリメチルスルホニウム、トリフルオロメタンス ルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オキソシクロヘキ シル)スルホニウム、p-トルエンスルホン酸シクロへ キシルメチル(2-オキソシクロヘキシル)スルホニウ ム、トリフルオロメタンスルホン酸ジメチルフェニルス ルホニウム、p-トルエンスルホン酸ジメチルフェニル スルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ジシクロ ヘキシルフェニルスルホニウム、p-トルエンスルホン 酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム等のオニウム 塩、ビス (ベンゼンスルホニル) ジアゾメタン、ビス

(p-トルエンスルホニル) ジアゾメタン、ビス(キシ レンスルホニル) ジアゾメタン、ビス (シクロヘキシル スルホニル) ジアゾメタン、ビス (シクロペンチルスル ホニル) ジアゾメタン、ビス(n - ブチルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (イソプチルスルホニル) ジアゾメ タン、ビス(sec-ブチルスルホニル)ジアゾメタ ン、ビス(n – プロビルスルホニル)ジアゾメタン、ビ ス (イソプロピルスルホニル) ジアゾメタン、ビス ( t ert-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-アミルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (イソアミルス ルホニル) ジアゾメタン、ビス (sec-アミルスルホ ニル) ジアゾメタン、ビス(tert-アミルスルホニ ル) ジアゾメタン、1-シクロヘキシルスルホニル-1 - (tert‐ブチルスルホニル) ジアゾメタン、1-シクロヘキシルスルホニルー1-(tert-アミルス ルホニル) ジアゾメタン、1-tert-アミルスルホ ニル-1-(tert-ブチルスルホニル)ジアゾメタ ン等のジアゾメタン誘導体、ビス-o-(p-トルエン スルホニル) - α - ジメチルグリオキシム、ビス - ο -(p-トルエンスルホニル) - α-ジフェニルグリオキ シム、ピスーοー(ρートルエンスルホニル)-α-ジ シクロヘキシルグリオキシム、ビスーo-(p-トルエ ンスルホニル) -2, 3-ペンタンジオングリオキシ **ム、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)-2-メチ** ルー3,4-ペンタンジオングリオキシム、ビスー0-(n-ブタンスルホニル) - α-ジメチルグリオキシ ム、ビス-ο-(n -ブタンスルホニル)-α-ジフェ ニルグリオキシム、ビス-o-(n-ブタンスルホニ ル) - α - ジシクロヘキシルグリオキシム、ビス - ο -(n-ブタンスルホニル)-2,3-ペンタンジオング リオキシム、ビス-0-(n-ブタンスルホニル)-2 -メチル-3, 4-ペンタンジオングリオキシム、ビス -o-(メタンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシ ム、ビス-ο-(トリフルオロメタンスルホニル)-α -ジメチルグリオキシム、ビス-o-(1, 1, 1-ト リフルオロエタンスルホニル) - α - ジメチルグリオキ シム、ピス-ο-(tert-ブタンスルホニル)-α -ジメチルグリオキシム、ビス - o - (パーフルオロオ クタンスルホニル) – α – ジメチルグリオキシム、ビス -o-(シクロヘキサンスルホニル)-α-ジメチルグ リオキシム、ビスーοー(ベンゼンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム、ビスーo-(p-フルオロベン ゼンスルホニル) - α - ジメチルグリオキシム、ビス -50 -ジメチルグリオキシム、ビス-o-(キシレンスルホ

ニル) - α - ジメチルグリオキシム、ビス - ο - (カン ファースルホニル) - α-ジメチルグリオキシム等のグ リオキシム誘導体、2-シクロヘキシルカルボニル-2 (p-トルエンスルホニル)プロパン、2-イソプロ ピルカルボニル-2-(p-トルエンスルホニル)プロ パン等のβ-ケトスルホン誘導体、ジフェニルジスルホ ン、ジシクロヘキシルジスルホン等のジスルホン誘導 体、p-トルエンスルホン酸2, 6-ジニトロベンジ ル、p-トルエンスルホン酸2, 4-ジニトロベンジル 等のニトロベンジルスルホネート誘導体、1,2,3-10 トリス (メタンスルホニルオキシ) ベンゼン、1,2, 3-トリス(トリフルオロメタンスルホニルオキシ)ベ ンゼン、1,2,3-トリス(p-トルエンスルホニル オキシ) ベンゼン等のスルホン酸エステル誘導体、フタ ルイミドーイルートリフレート、フタルイミドーイルー トシレート、5-ノルボルネン-2、3-ジカルボキシ イミドーイルートリフレート、5-ノルボルネン-2. 3-ジカルボキシイミド-イル-トシレート、5-ノル ボルネン-2, 3-ジカルボキシイミド-イル-n-ブ チルスルホネート等のイミドーイルースルホネート誘導 20 ル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合 体等が挙げられるが、トリフルオロメタンスルホン酸ト リフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン 酸 (p-tert-ブトキシフェニル) ジフェニルスル ホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリス (ptert-プトキシフェニル) スルホニウム、p-トル エンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、p-トルエ ンスルホン酸 (p-tert-ブトキシフェニル) ジフ ェニルスルホニウム、p-トルエンスルホン酸トリス (p-tert-ブトキシフェニル) スルホニウム等の オニウム塩、ビス(ベンゼンスルホニル)ジアゾメタ ン、ビス (p-トルエンスルホニル) ジアソメタン、ビ ス (シクロヘキシルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (n-ブチルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (イソブ チルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec-ブチル スルホニル) ジアゾメタン、ビス (n-プロピルスルホ ニル) ジアゾメタン、ビス(イソプロピルスルホニル) ジアゾメタン、ビス(tert‐ブチルスルホニル)ジ アゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ピスーoー(p-トルエンスルホニル) - α - ジメチルグリオキシム、ビ オキシム等のグリオキシム誘導体が好ましく用いられ る。なお、上記酸発生剤は1種を単独で又は2種以上を 組み合わせて用いることができる。オニウム塩は矩形性 向上効果に優れ、ジアゾメタン誘導体及びグリオキシム 誘導体は定在波低減効果に優れるが、両者を組み合わせ ることにより、プロファイルの微調整を行うことが可能 である。

【0062】酸発生剤の添加量は、ベース樹脂100部 に対して好ましくは0.2~20部、より好ましくは 0.5~10部である。0.2部より少ないと感度が悪 50 レンジアミン、N,N,N',N'ーテトラメチルエチ

い場合があり、20部より多いとアルカリ溶解速度が低 下することによってレジスト材料の解像性が低下する場 合があり、またモノマー成分が過剰となるために耐熱性 が低下する場合がある。

【0063】また、本発明のレジスト材料には、(D) 成分として塩基性化合物を配合する。

【0064】との(D)添加剤として配合される塩基性 化合物は、酸発生剤より発生する酸がレジスト膜中に拡 散する際の拡散速度を抑制することができる化合物が適 しており、このような塩基性化合物の配合により、レジ スト膜中での酸の拡散速度が抑制されて解像度が向上 し、露光後の感度変化を抑制したり、基板や環境依存性 を少なくし、露光余裕度やパターンプロファイル等を向 上することができる。

【0065】このような塩基性化合物としては、第1 級、第2級、第3級の脂肪族アミン類、混成アミン類、 芳香族アミン類、複素環アミン類、カルボキシ基を有す る含窒素化合物、スルホニル基を有する含窒素化合物、 ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキシフェニ 物、アミド誘導体、イミド誘導体等が挙げられる。 【0066】具体的には、第1級の脂肪族アミン類とし

て、アンモニア、メチルアミン、エチルアミン、n-プ ロビルアミン、イソプロビルアミン、n-ブチルアミ ン、イソブチルアミン、sec‐ブチルアミン、ter t-ブチルアミン、ペンチルアミン、tert-アミル アミン、シクロペンチルアミン、ヘキシルアミン、シク ロヘキシルアミン、ヘプチルアミン、オクチルアミン、 ノニルアミン、デシルアミン、ドデシルアミン、セチル 30 アミン、メチレンジアミン、エチレンジアミン、テトラ エチレンペンタミン等が例示され、第2級の脂肪族アミ ン類として、ジメチルアミン、ジエチルアミン、ジーn ープロピルアミン、ジイソプロピルアミン、ジーnープ チルアミン、ジイソブチルアミン、ジ-sec-ブチル アミン、ジベンチルアミン、ジシクロベンチルアミン、 ジヘキシルアミン、ジシクロヘキシルアミン、ジヘプチ ルアミン、ジオクチルアミン、ジノニルアミン、ジデシ ルアミン、ジドデシルアミン、ジセチルアミン、N, N -ジメチルメチレンジアミン、N, N-ジメチルエチレ スーo-(n-ブタンスルホニル)-α-ジメチルグリ 40 ンジアミン、N,N-ジメチルテトラエチレンペンタミ ン等が例示され、第3級の脂肪族アミン類として、トリ メチルアミン、トリエチルアミン、トリーnープロピル アミン、トリイソプロピルアミン、トリーnープチルア ミン、トリイソプチルアミン、トリーsec-プチルア ミン、トリペンチルアミン、トリシクロペンチルアミ ン、トリヘキシルアミン、トリシクロヘキシルアミン、 トリヘプチルアミン、トリオクチルアミン、トリノニル アミン、トリデシルアミン、トリドデシルアミン、トリ セチルアミン、N, N, N', N'-テトラメチルメチ

レンジアミン、N, N, N', N'-テトラメチルテト ラエチレンペンタミン等が例示される。

【0067】また、混成アミン類としては、例えばジメ チルエチルアミン、メチルエチルプロピルアミン、ベン ジルアミン、フェネチルアミン、ベンジルジメチルアミ ン等が例示される。芳香族アミン類及び複素環アミン類 の具体例としては、アニリン誘導体(例えばアニリン、 N-メチルアニリン、N-エチルアニリン、N-プロピ ルアニリン、N, N-ジメチルアニリン、2-メチルア ニリン、3-メチルアニリン、4-メチルアニリン、エ 10 チルアニリン、プロピルアニリン、トリメチルアニリ ン、2-ニトロアニリン、3-ニトロアニリン、4-ニ トロアニリン、2、4-ジニトロアニリン、2、6-ジ ニトロアニリン、3,5-ジニトロアニリン、N,N-ジメチルトルイジン等)、ジフェニル (p-トリル) ア ミン、メチルジフェニルアミン、トリフェニルアミン、 フェニレンジアミン、ナフチルアミン、ジアミノナフタ レン、ピロール誘導体(例えばピロール、2 Hーピロー ル、1-メチルピロール、2,4-ジメチルピロール、 2. 5 - ジメチルピロール、N - メチルピロール等)、 オキサゾール誘導体(例えばオキサゾール、イソオキサ ゾール等)、チアゾール誘導体(例えばチアゾール、イ ソチアゾール等)、イミダゾール誘導体(例えばイミダ ゾール、4-メチルイミダゾール、4-メチル-2-フ ェニルイミダゾール等)、ピラゾール誘導体、フラザン 誘導体、ピロリン誘導体(例えばピロリン、2-メチル -1-ピロリン等)、ピロリジン誘導体(例えばピロリ ジン、N-メチルピロリジン、ピロリジノン、N-メチ ルピロリドン等)、イミダゾリン誘導体、イミダゾリジ ン誘導体、ピリジン誘導体(例えばピリジン、メチルビ リジン、エチルビリジン、プロピルビリジン、ブチルビ リジン、4-(1-ブチルペンチル) ピリジン、ジメチ ルピリジン、トリメチルピリジン、トリエチルピリジ ン、フェニルピリジン、3-メチル-2-フェニルピリ ジン、4-tert-ブチルピリジン、ジフェニルピリ ジン、ベンジルピリジン、メトキシピリジン、ブトキシ ビリジン、ジメトキシビリジン、1-メチル-2-ビリ ドン、4-ピロリジノピリジン、1-メチル-4-フェ ニルビリジン、2-(1-エチルプロピル)ピリジン、 アミノビリジン、ジメチルアミノビリジン等)、ビリダ 40 ジン誘導体、ピリミジン誘導体、ピラジン誘導体、ピラ ゾリン誘導体、ビラゾリジン誘導体、ビベリジン誘導 体、ピペラジン誘導体、モルホリン誘導体、インドール 誘導体、イソインドール誘導体、1H-インダゾール誘 導体、インドリン誘導体、キノリン誘導体(例えばキノ リン、3-キノリンカルボニトリル等)、イソキノリン 誘導体、シンノリン誘導体、キナゾリン誘導体、キノキ

30

サリン誘導体、フタラジン誘導体、ブリン誘導体、ブテリジン誘導体、カルバゾール誘導体、フェナントリジン 誘導体、アクリジン誘導体、フェナジン誘導体、1,1 0-フェナントロリン誘導体、アデニン誘導体、アデノ シン誘導体、グアニン誘導体、グアノシン誘導体、ウラシル誘導体、ウリジン誘導体等が例示される。

【0068】更に、カルボキシ基を有する含窒素化合物 としては、例えばアミノ安息香酸、インドールカルボン 酸、アミノ酸誘導体(例えばニコチン酸、アラニン、ア ルギニン、アスパラギン酸、グルタミン酸、グリシン、 ヒスチジン、イソロイシン、グリシルロイシン、ロイシ ン、メチオニン、フェニルアラニン、スレオニン、リジ ン、3-アミノピラジン-2-カルボン酸、メトキシア ラニン)等が例示され、スルホニル基を有する含窒素化 合物として3-ピリジンスルホン酸、p-トルエンスル ホン酸ピリジニウム等が例示され、ヒドロキシ基を有す る含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素 化合物、アルコール性含窒素化合物としては、2-ヒド ロキシピリジン、アミノクレゾール、2,4-キノリン ジオール、3-インドールメタノールヒドレート、モノ エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノー ルアミン、N-エチルジエタノールアミン、N, N-ジ エチルエタノールアミン、トリイソプロパノールアミ ン、2、2′ーイミノジエタノール、2ーアミノエタノ ール、3-アミノー1-プロパノール、4-アミノー1 ーブタノール、4ー(2ーヒドロキシエチル)モルホリ ン、2-(2-ヒドロキシエチル)ピリジン、1-(2 ーヒドロキシエチル)ピペラジン、1-[2-(2-ヒ ドロキシエトキシ) エチル] ピペラジン、ピペリジンエ 30 タノール、1-(2-ヒドロキシエチル)ピロリジン、 1-(2-ヒドロキシエチル)-2-ピロリジノン、3 -ピペリジノ-1、2-プロパンジオール、3-ピロリ ジノー1,2-プロパンジオール、8-ヒドロキシユロ リジン、3-クイヌクリジノール、3-トロパノール、 1-メチル-2-ピロリジンエタノール、1-アジリジ ンエタノール、N-(2-ヒドロキシエチル)フタルイ ミド、N-(2-ヒドロキシエチル) イソニコチンアミ ド等が例示される。アミド誘導体としては、ホルムアミ ド、N-メチルホルムアミド、N、N-ジメチルホルム アミド、アセトアミド、N-メチルアセトアミド、N, N-ジメチルアセトアミド、プロピオンアミド、ベンズ アミド等が例示される。イミド誘導体としては、フタル イミド、サクシンイミド、マレイミド等が例示される。 【0069】更に、下記一般式(7)及び(8)で示さ れる塩基性化合物を配合することもできる。

[0070]

[{£22]

 $CH_2CH_2O(R^{21}-O)_S-R^{24}$  $\dot{N}$ -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O( $R^{22}$ -O)<sub>T</sub>- $R^{25}$ CH2CH2O(R23-O)11-R25

(7)

 $CH_2CH_2O(R^{27}-O)_5-R^{29}$  $\dot{N}$ -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O( $R^{28}$ -O)<sub>T</sub>- $R^{80}$ 

(8)

(式中、R<sup>\*\*</sup>、R<sup>\*\*</sup>、R<sup>\*\*</sup>、R<sup>\*\*</sup>はそれぞれ独立 して直鎖状、分岐鎖状又は環状の炭素数1~20のアル キレン基、R<sup>14</sup>、R<sup>15</sup>、R<sup>16</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>10</sup>は水素原子、 炭素数1~20のアルキル基又はアミノ基を示し、R\*\* ይR''\ R''ይR''\ R''ይR''\ R''ይR''\ R'"とR'"はそれぞれ結合して環を形成してもよい。 S、T、Uはそれぞれ0~20の整数を示す。但し、 S、T、U=0のとき、R<sup>24</sup>、R<sup>25</sup>、R<sup>26</sup>、R<sup>29</sup>、R<sup>30</sup> は水素原子を含まない。)

アルキレン基としては、炭素数1~20、好ましくは1 ~10、更に好ましくは1~8のものであり、具体的に は、メチレン基、エチレン基、n-プロピレン基、イソ プロピレン基、nーブチレン基、イソブチレン基、nー ペンチレン基、イソペンチレン基、ヘキシレン基、ノニ レン基、デシレン基、シクロペンチレン基、シクロヘキ シレン基等が挙げられる。

【0072】また、R<sup>24</sup>、R<sup>25</sup>、R<sup>26</sup>、R<sup>29</sup>、R<sup>30</sup>のア ルキル基としては、炭素数1~20、好ましくは1~ 8、更に好ましくは1~6のものであり、これらは直鎖 30 状、分岐状、環状のいずれであってもよい。具体的に は、メチル基、エチル基、n-プロビル基、イソプロビ ル基、n-ブチル基、イソブチル基、tert-ブチル 基、n-ペンチル基、イソペンチル基、ヘキシル基、ノ ニル基、デシル基、ドデシル基、トリデシル基、シクロ ベンチル基、シクロヘキシル基等が挙げられる。

【0073】更に、R\*\*とR\*\*、R\*\*とR\*\*、R\*\*とR "、R"とR"とR"、R"とR"が環を形成する場 合、その環の炭素数は1~20、より好ましくは1~ 8、更に好ましくは $1\sim6$ であり、またこれらの環は炭 40 る。10部を超えると感度が低下しすぎる場合がある。 素数1~6、特に1~4のアルキル基が分岐していても よい。

【0074】S、T、Uはそれぞれ0~20の整数であ り、より好ましくは $1\sim10$ 、更に好ましくは $1\sim80$ 整数である。

【0075】上記(7)、(8)の化合物として具体的 には、トリス {2-(メトキシメトキシ) エチル} アミ ン、トリス(2-(メトキシエトキシ)エチル)アミ ン、トリス「2-{(2-メトキシエトキシ)メトキ

シ) エチル] アミン、トリス {2-(2-メトキシエト キシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-メトキシエ トキシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-エトキシ エトキシ) エチル} アミン、トリス (2-(1-エトキ シプロポキシ) エチル} アミン、トリス[2-{(2-ヒドロキシエトキシ)エトキシ]エチル]アミン、4, 7, 13, 16, 21, 24-\hatalength + \psi + \psi - 1, 10 -ジアザビシクロ[8.8.8] ヘキサコサン、4, 7, 13, 18-テトラオキサー1, 10-ジアザビシ 【0071】 とこで、R''、R''、R''、R''、R''の 20 クロ[8.5.5] エイコサン、1, 4, 10, 13-テトラオキサー7、16-ジアザビシクロオクタデカ ン、1-アザ-12-クラウン-4、1-アザ-15-クラウン-5、1-アザ-18-クラウン-6等が挙げ られる。特に第3級アミン、アニリン誘導体、ピロリジ ン誘導体、ピリジン誘導体、キノリン誘導体、アミノ酸 誘導体、ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキ シフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒 素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体、トリス {2-(メトキシメトキシ) エチル} アミン、トリス { (2-(2-メトキシエトキシ)エチル}アミン、トリス[2 - { (2 - メトキシエトキシ) メチル} エチル] アミ ン、1-アザ-15-クラウン-5等が好ましい。 【0076】なお、上記塩基性化合物は1種を単独で又 は2種以上を組み合わせて用いることができ、その配合

量はベース樹脂100部に対して0.01~10部、特 に0.01~5部、更に好ましくは0.05~4部を混 合したものが好適である。配合量が0.01部未満だと 解像度が低下し、PEDにおいて表面難溶層が形成され る。TiNのような塩基性基板において裾引き形状とな 【0077】本発明においては、上記(B)成分の高分 子化合物に加え、(E)成分として別の髙分子化合物 (ベース樹脂)、特に下記一般式(3)で示される繰り 返し単位を有する重量平均分子量が3,000~30 0,000の高分子化合物を配合することができる。こ れにより、パターンの寸法制御、パターンの形状コント ロールを任意に行うことができ、有利である。

[0078]

【化23】

 ${0079}$ 式中、 ${R'}$ 、 ${R'}$  、 ${R'}$  は上記と同様の意味を示し、 ${c}$  及びeは ${0}$  又は正数、 ${d}$  は正数であり、 ${c}$  +  ${d}$  +  ${e}$  =  ${1}$  である。 ${c}$  れらの組成比は ${0}$  ≤  ${c}$  / ( ${c}$  +  ${d}$  +  ${e}$ )  ${\leq 0}$  、 ${6}$  、好ましくは ${0}$  、 ${1}$  ≤  ${c}$  / ( ${c}$  +  ${d}$  +  ${e}$ )  ${\leq 0}$  、 ${5}$  、 ${0}$  、 ${5}$  ≤  ${d}$  / ( ${c}$  +  ${d}$  +  ${e}$ )  ${\leq 1}$  、 ${0}$  、好ましくは ${0}$  、 ${6}$  ≤  ${d}$  / ( ${c}$  +  ${d}$  +  ${e}$ )  ${\leq 0}$  .  ${9}$  である。

【0080】このような高分子化合物は、重量平均分子量が3,000~300,000、好ましくは5,000~30,000である必要がある。重量平均分子量が3,000に満たないとレジスト材料が耐熱性に劣るものとなり、300,000を超えるとアルカリ溶解性が低下し、解像性が悪くなる。

【0081】更に、このベース樹脂おいて、分子量分布(Mw/Mn)が広い場合は低分子量や高分子量のポリマーが存在し、低分子量のポリマーが多く存在すると耐熱性が低下する場合があり、高分子量のポリマーが多く存在するとアルカリに対して溶解し難いものを含み、パターン形成後の裾引きの原因となる場合がある。それ故、パターンルールが微細化するに従ってこのような分子量、分子量分布の影響が大きくなり易いことから、微細なパターン寸法に好適に用いられるレジスト材料を得るには、ベース樹脂の分子量分布は1.0~2.5、特30に1.0~1.5の狭分散であることが好ましい。

【0082】なお、このベース樹脂(E)の配合量と(B)成分のベース樹脂との配合割合は、0:100~90:10の重量比が好ましく、特に0:100~50:50が好適である。上記ベース樹脂(E)の配合量が上記重量比より多いと、(B)成分のベース樹脂による所望の効果が得られない場合がある。

【0083】更に、(F)成分の溶解阻止剤としては、公知のものを使用することができるが、分子内に一つ以上酸によって分解する基(酸不安定基)を有する低分子量の化合物やポリマーが好ましい。低分子量の化合物としては、具体的にビスフェノールA誘導体が挙げられるが、特にビスフェノールAの水酸基をtert‐ブトキシ基やtert‐ブトキシエチル基で置換した化合物が好ましい。溶解阻止剤の添加量は、全ベース樹脂100重量部に対し0~50重量部、好ましくは10~30重量部である。

【0084】また、本発明で用いるレジスト材料には、 成膜性を向上させるために、界面活性剤を添加すること は任意である。具体的には、パーフルオロアルキルポリ オキシエチレンエタノール、フッ素化アルキルエステル、パーフルオロアルキルアミンオキサイド、パーフルオロアルキルEO付加物等が挙げられ、吸光性材料としては、ジアリールスルホオキシド、ジアリールスルホン、9,10-ジメチルアントラセン、9-フルオレノン等が挙げられる。

[0085]本発明に従って、ポジ型レジスト材料を使用してパターン形成を行うためには、上述したPEBエ程での温度コントロールを行う以外は、公知のリソグラフィー技術を採用して行うことができ、例えばシリコンウェハー上へスピンコーティング法によりレジスト材料を塗布し、80~150℃で30~200秒間ベーク(プリベーク)した後、0.5~2.0μm厚みのレジスト膜を形成する。

【0086】その後、遠紫外線、電子線、X線等の光エネルギー線を照射して、70~140℃で30~200秒間ベーク(ポストエクスポジュアーベーク:PEB)し、次いでアルカリ水溶液で現像することにより行うことができる。なお、本発明材料は、特に高エネルギー線の中でも波長254~193nmの遠紫外線光、電子線及びX線による微細パターン形成に最適である。

[0087]

30 【実施例】以下、実施例と比較例を示して本発明を具体的に説明するが、本発明は下記実施例に限定されるものではない。なお、各例中の部はいずれも重量部である。
【0088】 [実施例、比較例】Polym.1~7で示される部分的に水酸基が酸不安定基で保護されたポリヒドロキシスチレンと、PAG.1~3で示される酸発生剤と、DRI.1、2で示される添加剤をプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)等の溶剤に溶解し、レジスト組成物を調合し、更に各組成物を0.2μmのテフロン製フィルターで濾過することにより、レジスト液を調製した。

[0089] 得られたレジスト液を、シリコンウェハー にスピンコーティングし、ホットプレートを用いて10 0℃で90秒間ベークし、レジスト膜の厚みを0.8 μ mの厚さにした。

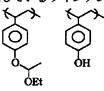
[0090] これをエキシマレーザーステッパー(ニコン社製、NSR-2005EX8A, NA-0.5)を用いて露光し、露光後、直ちに23℃で関係湿度45%の環境下(実施例)又は乾燥窒素流量5nl/minの雰囲気下(比較例)110℃で90秒間ベークし、2.5038%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシドの水溶

液で60秒間現像を行うと、ポジ型のパターンを得た。 乾燥窒素5 n l / m i n の23℃での関係湿度は5%で あった。また、塩基性化合物を添加しないレジスト組成 物を調製し、実施例と同様にポジ型のパターンを得た。

【0091】得られたレジストパターンを次のように評価した。結果を表1~4に示す。

評価方法: 0.35μmのラインアンドスペースを1: 1で解像する露光量を最適露光量(Εορ)として、この露光量において分離しているラインアンドスペースの\* \*最小線幅を評価レジストの解像度とし、0.30μmパターンの形状を、走査型電子顕微鏡を用いて観察した。 乾燥窒素雰囲気下でPEBを行った場合又は塩基性化合物を添加しない場合の何れもパターンが形成できなかったのに対して、関係湿度45%でPEBを行った場合はパターン形成が可能であった。

[0092] [化24]



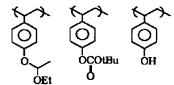
Polym.1

EOE : OH = 0.38 : 0.62



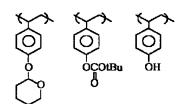
Polym.2

THP: OH = 0.32: 0.68



Polym.3

EOE: t - Boc: OH = 0.27: 0.08: 0.65



Polvm.4

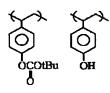
THP: t - Boc : OH = 0.25 : 0.06 : 0.69

[0093]

【化25】

Polym.5

Crosslink: EOE: OH = 0.03:0.30:0.67



Polym.6

t - Boc : OH = 0.30 : 0.70

Polym.7

t - Bu : OH = 0.30 : 0.70

\* \* [化26]

[0095]

実施例	レジスト組成 【括弧内:組成比(単位:重量部)】								
	アルカリ可溶性樹脂			man ton the word	塩基性化合物	溶蛛	ロファイル		
	精造 Mw Mw/Mn			酸発生剤			45 % PEB		
1	Polym.1 (80)	10600	1.09	PAG.1 (4)	トリプチ ルアミン (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	矩形		
2	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	トリエタン ールアミン (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	矩形		
3	Polym.i (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	TMMEA (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	矩形		
4	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	TMEEA (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	矩形		
5	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	TMEMEA (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	矩形		

TMMEA: トリス { (2-メトキシメトキシ) エチ

ル} アミン

TMEEA: トリス {2-(2-メトキシエトキシ) エ

チル} アミン

TMEMEA: トリス[2-{(2-メトキシエトキ

シ) メトキシ} エチル] アミン

[0096]

【表2】

	41							
<b>.</b>	レジスト組成 [括弧内:組成比 (単位:重量部)]							
実施例	アルカリ可溶性樹脂		酸発生剤	塩基性	溶解	溶媒	111	
	構造	Mw	Mw/Mn		化合物	阻止剤		45 % PEB
6	Polym.2 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	トリプチ ルアミン (0.1)	_	PGMEA (300)	炬形
7	Polym.3 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	"	ı	PGMEA (300)	矩形
8	Polym.4 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	"	ł	PGMEA (300)	炬形
9	Polym.5 (80)	35000	3.5	PAG.1 (4)	ų	-	PGMEA (300)	矩形
10	Polym.1 (80)	10500	1,09	PAG.1 (4)	7	DRL1 (16)	PGMEA (300)	矩形
11	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	н	DRL2 (16)	PGMEA (300)	矩形
12	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.2 (4)	"	-	PGMEA (300)	矩形
13	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.3 (4)	"		PGMEA (300)	矩形
14	Polym.1 (60) Polym.6 (20)	10500 10500	1.09	PAG.1 (4)	"	-	PGMEA (300)	矩形
15	Polym,1 (60) Polym.7 (20)	10500 10500	1,09	PAG.1 (4)	"	-	PGMEA (300)	矩形
16	Polym.5 (60) Polym.3 (20)	35000 10500	3.5 1.09	PAG.1 (4)	"	-	PGMEA (300)	矩形
17	Polym.l (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	"	-	MMP (300)	炬形
18	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	"	_	EIPA (300)	炬形
19	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	"	_	(300)	炬形

PGMEA: プロピレングリコールモノメチルエーテル

アセテート

EL:乳酸エチル

**EIPA:エトキシイソプロパノール** 

MMP: 3-メトキシプロピオン酸メチル

[0097]

【表3】

caty	レジスト組成 [括弧内:組成比 (単位:重量部)]						
実施例	アル	カリ可溶性	機脂				111
PH	構造	Mw	Mw/Mn	酸発生剤	塩基性化合物	溶媒	45 % PEB
20	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	ピペリジンエタノー ル (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	矩形
21	Polym.i (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	1 - アザー 15 - クラ ウン (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	矩形
22	Polym.1 (80)	10600	1.09	PAG.1 (4)	トリエチルアミン (0.1)	PGMEA (210) EL (90)	矩形
23	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	N - メチルアニリン (0.1)	PGMEA (210) EL (90)	矩形
24	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	ジメチルピリジン (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	炬形
25	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.I (4)	N,N - ジメチルアセ トアミド (0.1)	PGMEA (210) / EL (80)	矩形
26	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	イミダゾール (0.1)	PGMEA (210) / EL (80)	矩形
27	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	ニコチン酸アミド (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	矩形

[0098]

\* \* [表4]

比較例		レジスト組ん	t [括弧内:	組成比(単	位:重量部)	)	0.30 μ m プ ロファイル
	アルカリ可溶性樹脂			man con strains	77.2	****	- / / / //
	1 1		Mw/Mn	酸発生剤	添加剤	溶媒	5% PEB
1	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	トリプチ ルアミン (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり パターン解 像せず
2	Polym.i (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	トリエタン ールアミン (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり パターン解 像せず
3	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	TMMEA (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり パターン解 像せず
4	Polym.1 (80)	10600	1.09	PAG.1 (4)	TMEEA (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり パターン解 像せず
5	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	TMEMEA (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり パターン解 像せず

[0099]

【表5】

								·	
н.		レジスト組成 [括弧内:組成比 (単位:重量部)]							
比較例	アル	アルカリ可溶性樹脂		200 Da 121-das	塩基性	溶解	1.50.250	ロファイル	
	構造	Mw	Mw/Mn	酸発生剤	化杏杨	阻止剤	溶媒	5% PEB	
6	Polym.2 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	トリプチ ルアミン (0.1)	-	PGMEA (300)	スカムあり バターン解 像せず	
7	Polym.3 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	n	•	PGMEA (300)	表面難溶層あり	
8	Polym.4 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	"	_	PGMEA (300)	表面難溶層 あり	
9	Polym.5 (80)	35000	3.5	PAG.1 (4)	"	_	PGMEA (300)	スカムあり パターン解 像せず	
10	Polym.i (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	77	DRI.1 (16)	PGMEA (300)	スカムあり バターン解 像せず	
11	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	"	DRL2 (16)	PGMEA (300)	スカムあり パターン解 像せず	
12	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.2 (4)	"	-	PGMEA (300)	スカムあり パターン解 像せず	
13	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.3 (4)	"		PGMEA (300)	スカムあり パターン解 像せず	
14	Polym.1 (60) Polym.8 (20)	10500 10500	1.09 1.09	PAG.1 (4)	"	_	PGMEA (300)	スカムあり バターン解 像せず	
15	Polym,1 (60) Polym.7 (20)	10500 10500	1,09 1,09	PAG.1 (4)	"	_	PGMEA (300)	スカムあり パターン解 像せず	
16	Polym.5 (60) Polym.3 (20)	35000 10500	3.5 1.09	PAG.1 (4)	"	_	PGMEA (300)	スカムあり パターン解 像せず	
17	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	77	-	MMP (300)	スカムあり パターン解 像せず	
18	Palym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	"	_	EIPA (300)	スカムあり パターン解 像せず	
19	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	"	_	EL (300)	スカムあり パターン解 像せず	

[0100]

	47						48
14.		0.30 μ m ブ ロファイル					
比較例	アル	カリ可溶性	樹脂	ER DA AL-YA	塩基性化合物	溶媒	- 7 1 11
	構造	Mw	Mw/Mn	酸発生剤	祖本性化合物	72-13k	5%PEB
20	Polym.1 (80)	10500	1,09	PAG.1 (4)	ピベリジンエタノ ール (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり パターン解 <b>像</b> せず
21	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	1-アザー15-ク ラウン (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり バターン解 <b>像</b> せず
22	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	トリエチルアミン (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり パターン解 <b>像せ</b> ず
23	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	N - メチルアニリン (0.1)	PGMRA (210) EL (90)	スカムあり パターン解 像せず
24	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	ジメチルピリジン (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり バターン解 <b>使</b> せず
25	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	NN - ジメチルア セトアミド (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり パターン解 <b>使</b> せず
26	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	イミダゾール (0.1)	PGMEA (210) / EL (90)	スカムあり パターン解 健せず
27	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	ニコチン酸アミド (0.1)	PGMEA (210) EL (90)	スカムあり パターン解 <b>像</b> せず
28	Polym.1 (80)	10500	1.09	PAG.1 (4)	_	PGMEA (210) EL (90)	スカムあり バターン解 像せず

# [0101]

を促進させ、パターンを安定して得ることができる。

【発明の効果】本発明によれば、アセタールの脱離反応

THIS PAGE BLANK (USPTO)